(12) DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITÉ DE COOPÉRATION EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

(19) Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle

Bureau international



(43) Date de la publication internationale 13 juin 2002 (13.06.2002)

PCT

(10) Numéro de publication internationale WO 02/46165 A1

- (51) Classification internationale des brevets7: C07D 231/38, A61K 7/13, C07D 403/06, 405/06
- (21) Numéro de la demande internationale :

PCT/FR01/03778

(22) Date de dépôt international :

29 novembre 2001 (29.11.2001)

(25) Langue de dépôt :

français

(26) Langue de publication :

français

- (30) Données relatives à la priorité : 6 décembre 2000 (06.12.2000) 0015837
- (71) Déposant (pour tous les États désignés sauf US) : L'OREAL [FR/FR]; 14, rue Royale, F_75008 Paris (FR).
- (72) Inventeurs; et
- (75) Inventeurs/Déposants (pour US seulement): FESS-MANN, Thilo [DE/FR]; 24, rue Emile Volpati, F-93600 Aulnay Sous Bois (FR). TERRANOVA, Eric [FR/FR]; 102, avenue de la Bastide, F-06520 Magagnosc (FR).
- (74) Mandataire: BUREAU D.A. CASALONGA-JOSSE; 8, avenue Percier, F-75008 Paris (FR).

- (81) États désignés (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) États désignés (régional): brevet ARIPO (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), brevet eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), brevet européen (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), brevet OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Publiée:

avec rapport de recherche internationale

En ce qui concerne les codes à deux lettres et autres abréviations, se référer aux "Notes explicatives relatives aux codes et abréviations" figurant au début de chaque numéro ordinaire de la Gazette du PCT.

(54) Title: DIAMINOPYRAZOLE DERIVATIVES AND THEIR USE FOR OXIDATION DYEING OF KERATINOUS FIBRES

(54) Titre: DERIVES DE DIAMINOPYRAZOLE ET LEUR UTILISATION EN TEINTURE D'OXYDATION DES FIBRES KERATINIQUES

(57) Abstract: The invention concerns novel diaminopyrazole derivatives of formula (I), wherein: R₁ represents C₁-C₆ alkyl or C2-C6. preferably up to C4, alkenyl, linear or branched, bearing at least a substituent selected among OR, NHR, NRR', SR, SO2R, COOH, CONH2, CONRR¹, PO(OH)2, SH, SO₃X, a non-cationic heterocycle, Cl, Br or I; X represents H, Na, K or NH4; R and R¹, identical or different, represent C1-C6 alkyl or C2-C6, preferably up to C4, alkenyl, linear or branched, unsubstituted or substituted by one or several functional groups selected among OH, NH2, OR, NHR, NRR', SR, SOR, SO2R, COOH, CONH2, CONRR', PO(OH)2, SII. SO; X. a non-cationic heterocycle, Cl, Br or I, X, R and R' having the definitions mentioned above; R2 represents H, or C1-C6 alkyl or C₂-C₆, preferably up to C₄, alkenyl, linear or branched, unsubstituted or substituted by one or several functional groups selected among OH, NH2, OR, NHR, NRR1, SR, SOR, SO2R, COOH, CONH2, CONRR1, PO(OH)2, SH, SO3X, a non-cationic heterocycle, Cl. Br or I, X, R and R' having the definitions mentioned above; and their physiologically acceptable salts, and their use for oxidation dyeing of keratinous fibres, in particular human hair.

(57) Abrégé: L'invention concerne de nouveaux dérivés de diaminopyrazole de formule: (I) où R1 désigne alkyle en C1-C6 ou alcényle en C2-C6 de préférence jusqu'à C4, linéaire ou ramifié, portant au moins un substituant choisi parmi OR, NHR, NRR', SR. SOR, SO₂R, COOH, CONH₂, CONRR', PO(OH)¿2, ?SH, SO₃X, un hétérocycle non catinique, C1, Br ou I, X désigne H, Na, K ou NII¿4, ?R et R', identiques ou différents, désignent akyle en C1-C¿6 ?ou alcényle en C2-C64 de préférence jusqu'à C4, linéaire ou ramifié, non substitué ou substitué par un ou plusieurs groupes fonctionnels choisis parmi OH, HN2, OR, NHR, NRR', SR, SOR, SO₂R, COOH, CONH₂, CONRR', PO(OH)₂, SH, SO₃X, un hétérocycle non cationique, Cl, Brôt I, X, R et R' ayant les définitions indiquées ci-dessus, R2 désigne H, ou alkyle en C1-C6 ou alcényle en C2-C6, de préférence jusqu'à C4, linéaire ou ramifié, non substitué ou substitué par un ou plusieurs groupes fonctionnels choisis parmi OH, NH2, OR, NHR, NRR', SR, SOR, SO₂R, COOH, CONH₂, CONRR', PO(OH)₂, SH, SO₃X, un hétérocycle non cationique, Cl, Br ou I, X, R et R' ayant les définitions indiquées ci-dessus, et leurs sels physiologiquement acceptables, et leur utilisation en teinture d'oxydation des fibres kératiniques, en particulier des cheveux humains.

WO 02/46165 PCT/FR01/03778

DERIVES DE DIAMINOPYRAZOLE ET LEUR UTILISATION EN TEINTURE D'OXYDATION DES FIBRES KERATINIQUES

La présente invention est relative à de nouveaux dérivés de diaminopyrazole, à une composition pour la teinture d'oxydation des fibres kératiniques, et en particulier des fibres kératiniques humaines telles que les cheveux, comprenant au moins, comme base d'oxydation, un dérivé de diaminopyrazole et aux procédés de teinture d'oxydation la mettant en œuvre.

Il est connu de teindre les fibres kératiniques et en particulier les cheveux humains avec des compositions tinctoriales contenant des précurseurs de colorant d'oxydation, en particulier des ortho- ou paraphénylènediamines, des ortho- ou para-aminophénols, des composés hétérocycliques tels que des dérivés de diaminopyrazole, appelés généralement bases d'oxydation. Les précurseurs de colorants d'oxydation, ou bases d'oxydation, sont des composés incolores ou faiblement colorés qui, associés à des produits oxydants, peuvent donner naissance par un processus de condensation oxydative à des composés colorés et colorants.

On sait également que l'on peut faire varier les nuances obtenues avec ces bases d'oxydation en les associant à des coupleurs ou modificateurs de coloration, ces derniers étant choisis notamment parmi les métadiamines aromatiques, les méta-aminophénols, les métadiphénols et certains composés hétérocycliques.

La variété des molécules mises en jeu au niveau des bases d'oxydation et des coupleurs, permet l'obtention d'une riche palette de couleurs.

La coloration dite "permanente" obtenue grâce à ces colorants d'oxydation, doit par ailleurs satisfaire à un certain nombre d'exigences. Ainsi, elle doit être sans inconvénient sur le plan toxicologique, elle doit permettre d'obtenir des nuances dans l'intensité souhaitée, présenter une bonne tenue aux agents extérieurs (lumière, intempéries, lavage, ondulation permanente, transpiration, frottements).

Les colorants doivent également permettre de couvrir les cheveux blancs, et être enfin les moins sélectifs possible, c'est-à-dire permettre d'obtenir des écarts de coloration les plus faibles possibles tout au long d'une même fibre kératinique,

5

20

25

30

qui peut être en effet différemment sensibilisée (c'est-à-dire abîmée) entre sa pointe et sa racine. Ils doivent également présenter une bonne stabilité chimique dans les formulations. Ils doivent présenter un bon profil toxicologique.

5

De plus, pour un certain nombre d'applications, on recherche des colorants donnant sur les cheveux des nuances chromatiques.

10

On connaît par les demandes de brevet DE 42 34 885, 196 43 059 et 196 46 609 des dérivés de 4,5-diaminopyrazole qui, lorsqu'ils sont utilisés conjointement avec différents coupleurs, notamment des benzoxazines, donnent des nuances mode châtain avec des reflets bleus, rouges, violets, aubergines ou cuivrés.

15

Cependant, ces colorants ne permettent pas de satisfaire à toutes les exigences ci-dessus.

20

Or, la demanderesse vient maintenant de découvrir, de façon totalement inattendue et surprenante, qu'il était possible d'obtenir des teintures, capables de conduire à des colorations puissantes, particulièrement chromatiques et brillantes, peu sélectives, et présentant d'excellentes propriétés de résistance aux diverses agressions que peuvent subir les fibres kératiniques en utilisant à titre de base d'oxydation les diaminopyrazoles de formule (I) ci-après ou leurs sels physiologiquement acceptables.

25

La présente invention a donc pour objet les nouveaux diaminopyrazoles ayant la structure suivante :

160

10

15

20

25

30

dans laquelle

R₁ désigne un radical alkyle en C₁-C₆ ou alcényle en C₂-C₆, de préférence jusqu'à C₄, linéaire ou ramifié, portant au moins un substituant choisi parmi OR, NHR, NRR', SR, SOR, SO₂R, COOH, CONH₂, CONRR', PO(OH)₂, SH, SO₃X, un hétérocycle non cationique, Cl, Br ou I,

X désigne H, Na, K ou NH₄,

R et R', identiques ou différents, désignent un radical alkyle en C₁-C₆ ou alcényle en C₂-C₆, de préférence jusqu'à C₄, linéaire ou ramifié, non substitué ou substitué par un ou plusieurs groupes fonctionnels choisis parmi OH, NH₂, OR, NHR, NRR', SR, SOR, SO₂R, COOH, CONH₂, CONRR', PO(OH)₂, SH, SO₃X, un hétérocycle non cationique, Cl, Br ou I, X, R et R' ayant les définitions indiquées ci-dessus,

R₂ désigne H, ou un radical alkyle en C₁-C₆ ou alcényle en C₂-C₆, de préférence jusqu'à C₄, linéaire ou ramifié, non substitué ou substitué par un ou plusieurs groupes fonctionnels choisis parmi OH, NH₂, OR, NHR, NRR', SR, SOR, SO₂R, COOH, CONH₂, CONRR', PO(OH)₂, SH, SO₃X, un hétérocycle non cationique, Cl, Br ou I, X, R et R' ayant les définitions indiquées ci-dessus.

L'invention a également pour objet les sels d'acide ou de bases physiologiquement acceptables des composés de formule (I) tels que les chlorhydrates, les bromhydrates, les sulfates, les tartrates, les lactates ou les acétates, ou les sels obtenus avec la soude, la potasse, l'ammoniaque ou les amines ou alcanolamines.

L'invention a également pour objet une composition pour la teinture d'oxydation des fibres kératiniques, et en particulier des fibres kératiniques humaines telles que les cheveux, caractérisée par le fait qu'elle contient, dans un milieu approprié pour la teinture, au moins comme base d'oxydation un diaminopyrazole de formule (I) ci-dessus, ou ses sels d'acides ou de bases physiologiquement acceptables.

Comme indiqué précédemment, les colorations obtenues avec la composition de teinture d'oxydation conforme à l'invention sont puissantes,

BNSDOCID: <WO_____0246165A1_I_>

particulièrement brillantes et chromatiques. Elles permettent d'atteindre en particulier des nuances exemptes ou contenant très peu de bleu ou de jaune. Elles présentent de plus d'excellentes propriétés de résistance vis-à-vis de l'action des différents agents extérieurs (lumière, intempéries, lavage, ondulation permanente, transpiration, frottements).

L'invention a aussi pour objet un procédé de teinture d'oxydation des fibres kératiniques mettant en œuvre une telle composition tinctoriale.

A titre d'exemples de diaminopyrazoles de formule (I) selon l'invention, on peut citer les composés appartenant aux classes suivantes :

Structure	Nom	Structure	Nom	Structure	Nom
NH ₂ NH ₂ SO ₃ H	2-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- éthane sulfonique acide	NH ₂	2-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- propane-1- sulfonique acide	NH ₂	1-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- propane-2- sulfonique acide
NH ₂ NH ₂ SO ₃ H	3-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- butane-2- sulfonique acide	NH ₂	3-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- propane-1- sulfonique acide	NH ₂ NH ₂ SO ₃ H	3-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- butane-1- sulfonique acide
NH ₂ NH ₂ NH ₂ SO ₃ H	3-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)-2- méthyl-propane- 1-sulfonique acide	NH ₂	4-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- butane-2- sulfonique acide	NH ₂ NH ₂ SO ₂ H	4-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- butane-1- sulfonique acide
NH ₂ NH ₂ SO ₃ H	4-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- pentane-1- sulfonique acide	NH ₂ NH ₂ NH ₂ SO ₃ H	4-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)-3- méthyl-butane-1- sulfonique acide	NH ₂ N _N H ₂	4-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)-2- méthyl-butane- 1-sulfonique acide

NH ₂	5-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)-	NH,	5-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)-	NH ₂	5-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)-
N NH2	pentane-2- sulfonique acide	NH ₂	pentane-1- sulfonique acide	NH ₂	hexane-1-
			surrouique doide		sulfonique acide
1		5		1 5	
ŠO ₃ H		SO ₃ H		SO,H	
NH ₂	5-(4,5-Diamino-pyrazol-1-yl)-4-	NH ₂	5-(4,5-Diamino-	NH ₂	5-(4,5-Diamino-
N, NH ³	méthyl-pentane-	N, NH'	pyrazol-1-yl)-3- méthyl-pentane-	N NH ₂	pyrazol-1-yl)-2- méthyl-pentane-
	1-sulfonique acide		1-sulfonique acide	1	1-sulfonique
\(\(\)	10.00		acide		acide
SO,H					
NH ₂	6-(4,5-Diamino-	SO ₃ H	6-(4,5-Diamino-	SO ₃ H	2 (4 A
N	pyrazol-1-yl)-		pyrazol-1-yl)-		2-(4-Amino-5- méthylamino-
N NH ₂	hexane-2- sulfonique acide	N NH	hexane-1- sulfonique acide	N N N	pyrazol-1-yl)- éthane
	·		· ·		sulfonique acide
				so ₃ н	-
SO ₃ H		5			·
,NH,	2-(4-Amino-5-	SO ₃ H			
	éthylamino-	NH ₂ OH	2-[4-Amino-5- (2-hydroxy-	NH ₂	2-[4-Amino-5- (2-méthoxy-
n h H	pyrazol-1-yl)- éthane sulfonique	N, N, N	éthylamino)-	N, N, M	éthylamino)-
5	acide		pyrazol-1-yl]- éthane	\ \ \	pyrazol-1-yl]- éthane
SO ₃ H		SO ₃ H	sulfonique acide	ŠO ₃ H	sulfonique acide
NH	[4-Amino-2-(2-	NH	2-[4-Amino-5-	NH ₂	3-(4-Amino-5-
N N N OH	sulfo-éthyl)-2H- pyrazol-3-	N, NH ₂	(2-amino- éthylamino)-	N	méthylamino-
i H O	ylamino]-	, "	pyrazol-1-yl]-	" N H	pyrazol-1-yl)- propane-1-
l so³н	acétique acide	SO ₃ H	éthane sulfonique acide		sulfonique acide
NH ₂	3-(4-Amino-5-	NH		SO ₃ H	
√ ´~	éthylamino-	NH ₂ OH	3-[4-Amino-5- (2-hydroxy-	NH ₂ OMe	3-[4-Amino-5- (2-méthoxy-
N N N	pyrazol-1-yl)- propane-1-	n h H	éthylamino)-	n, h	éthylamino)-
\ \ \ \ \ \	sulfonique acide		pyrazol-1-yl]- propane-1-	\ \ \ \	pyrazol-1-yl]- propane-1-
SO,H		so _з н	sulfonique acide	so _з н	sulfonique acide
NH,	[4-Amino-2-(3-	NH2	3-[4-Amino-5-		
N N NOH	sulfo-propyl)- 2H-pyrazol-3-	NN NH	(2-amino- éthylamino)-	Ì	
\	ylamino]-	ζ "	pyrazol-1-yl]-	٠.	
50,н	acétique acide	SO,H	propane-1- sulfonique acide	190	,
			surroundue acide	<u>- </u>	

Structure	Nom	Structure .	Nom	Structure	Nom
NH ₂ NH ₂ O	2-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- acétamide	NH ₂ N _N NH ₂	2-(4,5- Diamino- pyrazol-1-yl)- propionamide	NH ₂	3-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- propionamide
NH,		NH,		ONH,	
NH ₂ NH ₂ NH ₂	3-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- butyramide	NH ₂ NH ₂ NH ₂	3-(4,5- Diamino- pyrazol-1-yl)- 2-méthyl- propionamide	NH ₂ NH ₂ O NH ₂	4-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- butyramide
NH ₂ NH ₂ NH ₂ NH ₃	4-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- pentanoïque acide amide	NH ₂ NH ₂ NH ₂ O NH ₄	4-(4,5- Diamino- pyrazol-1-yl)- 3-méthyl- butyramide	NH ₂ NH ₂ NH ₂	4-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)-2- méthyl- butyramide
NH ₂ NH ₂ NH ₂	5-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- pentanoïque acide amide	NH ₂ NH ₂ NH ₂	5-(4,5- Diamino- pyrazol-1-yl)- hexanoïque acide amide	NH ₂ NH ₂ NH ₂	5-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)-4- méthyl- pentanoïque acide amide
NH ₂ NH ₂ NH ₂	5-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)-3- méthyl- pentanoïque acide amide	NH ₂ NH ₂ NH ₂	5-(4,5- Diamino- pyrazol-1-yl)- 2-méthyl- pentanoïque acide amide	NH ₂ NH ₂ NH ₂	6-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- hexanoïque acide amide
NH ₂ NH ₂ NH ₂	2-(4-Amino-5- méthylamino- pyrazol-1-yl)- acétamide	NH ₂ NH ₂ NH ₂ NH ₂	2-(4-Amino-5- éthylamino- pyrazol-1-yl)- acétamide	NH ₂ OH	2-[4-Amino-5-(2-hydroxy-éthylamino)-pyrazol-1-yl]-acétamide

NH ₂ OMe	2-[4-Amino-5- (2-méthoxy- éthylamino)- pyrazol-1-yl]- acétamide	NH ₂ NH ₂ NH ₂ NH ₂	2-[4-Amino-5- (2-amino- éthylamino)- pyrazol-1-yl]- acétamide	NH ₂ OH	(4-Amino-2- carbamoylméthyl- 2H-pyrazol-3- ylamino)-acétique acide
NH ₂ N H	3-(4-Amino-5- méthylamino- pyrazol-1-yl)- propionamide	O NH,	3-(4-Amino 5- éthylamino- pyrazol-1-yl)- propionamide	NH ₂ OH	3-[4-Amino-5-(2-hydroxy-éthylamino)-pyrazol-1-yl]-propionamide
NH ₂ OMe	3-[4-Amino-5- (2-méthoxy- éthylamino)- pyrazol-1-yl]- propionamide	NH ₂ NH ₂ NH ₂ NH ₂	3-[4-Amino-5- (2-amino- éthylamino)- pyrazol-1-yl]- propionamide	NH ₂ OH	[4-Amino-2-(2- carbamoyl-éthyl)- 2H-pyrazol-3- ylamino]-acétique acide

Structure	Nom	Structure	Nom	Structure	Nom
NH ₂ NH ₂ OH	(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- acétique acide	NH ₂ NH ₂ OH	2-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- propionique acide	NH ₂ NH ₂ OOH	3-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- propionique acide
NH ₂ N _N NH ₂	3-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- butyrique acide	NH ₂ NH ₂ OOH	3-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)-2- méthyl- propionique acide	NH ₂ NH ₂ O OH	4-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- butyrique acide
NH ₂ NH ₂ OH	4-(4,5-Diamino- pyrazol-I-yl)- pentanoïque acide	NH ₂ NH ₂ OH	4-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)-3- méthyl-butyrique acide	NH ₂ NH ₂ OH	4-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)-2- méthyl- butyrique acide

NH ₂ NH ₂ OOH	5-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- pentanoïque acide	NH ₂ NH ₂ OOOH	5-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- hexanoïque acide	NH ₂ NH ₂ OOOH	5-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)-4- méthyl- pentanoïque acide
NH ₂ NH ₂ OOH	5-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)-3- méthyl- pentanoïque acide	NH ₂ NH ₂ OOOH	5-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)-2- méthyl- pentanoïque acide	NH ₂ NH ₂ OH	6-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- hexanoïque acide
NH ₂ NH ₂ OH	(4-Amino-5- méthylamino- pyrazol-1-yl)- acétique acide	NH ₂	(4-Amino-5- éthylamino- pyrazol-1-yl)- acétique acide	NH ₂ OH OH OH	[4-Amino-5-(2-hydroxy-éthylamino)-pyrazol-1-yl]-acétique acide
NH ₂ OH	[4-Amino-5- (carboxyméthyl- amino)-pyrazol-1- yl]-acétique acide	NH ₂ NH ₂ NH ₂ OH	[4-Amino-5-(2- amino- éthylamino)- pyrazol-1-yl]- acétique acide	·	

					
Structure	Nom	Structure	Nom	Structure	Nom
NH ₂	2-(2- Diméthylamino- éthyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂	2-(2- Diméthylamino- 1-méthyl-éthyl)- 2H-pyrazole-3,4- diamine	NH ₂ NH ₂ NH ₂	2-(2- Diméthylamino- propyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine
NH ₂	2-(2- Diméthylamino-1- méthyl-propyl)- 2H-pyrazole-3,4- diamine	NH ₂ NH ₂	2-(3- Diméthylamino- propyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂ NH ₂ NH ₂	2-(3- Diméthylamino- 1-méthyl- propyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine
NH ₂	2-(3- Diméthylamino-2- méthyl-propyl)- 2H-pyrazole-3,4- diamine	NH ₂	2-(3- Diméthylamino- butyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂ NH ₂	2-(4- Diméthylamino- butyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine
NH ₂	2-(4- Diméthylamino-1- méthyl-butyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂	2-(4- Diméthylamino- 2-méthyl-butyl)- 2H-pyrazole-3,4- diamine	NH ₂	2-(4- Diméthylamino- 3-méthyl-butyl)- 2H-pyrazole- 3,4-diamine
NH, NH,	2-(4- Diméthylamino- pentyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂	2-(5- Diméthylamino- pentyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂ NH ₂	2-(5- Diméthylamino- 1-méthyl- pentyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine

BNSDOCID: <WO____0246165A1_I_>

NH ₂	2-(5- Diméthylamino-2- méthyl-pentyl)- 2H-pyrazole-3,4- diamine	NH ₂ NH ₂	2-(5- Diméthylamino- 3-méthyl- pentyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂	2-(5- Diméthylamino- 4-méthyl- pentyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine
NH ₂	2-(5- Diméthylamino- hexyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂ NH ₂ NH ₂	2-(6- Diméthylamino- hexyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	2-(2- Diméthylamino- éthyl)-N3- méthyl-2H- pyrazole-3,4- diamine
NH ₂	2-(2- Diméthylamino- éthyl)-N3-éthyl- 2H-pyrazole-3,4- diamine	NH ₂ OH	2-[4-Amino-2- (2- diméthylamino- éthyl)-2H- pyrazol-3- ylamino]-éthanol	NH ₂ OMe	2-(2- Diméthylamino- éthyl)-N3-(2- méthoxy-éthyl)- 2H-pyrazole- 3,4-diamine
NH ₂ OH	[4-Amino-2-(2-diméthylamino-éthyl)-2H-pyrazol-3-ylamino]-acétique acide	NH ₂ NH ₂ NH ₂	N3-(2-Amino- éthyl)-2-(2- diméthylamino- éthyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂	2-(3- Diméthylamino- propyl)-N3- méthyl-2H- pyrazole-3,4- diamine
N N H H	2-(3- Diméthylamino- propyl)-N3-éthyl- 2H-pyrazole-3,4- diamine	NH ₂ OH	2-[4-Amino-2- (3- diméthylamino- propyl)-2H- pyrazol-3- ylamino]-éthanol	NH ₂ OMe	2-(3- Diméthylamino- propyl)-N3-(2- méthoxy-éthyl)- 2H-pyrazole- 3,4-diamine
NH ₂ OH	[4-Amino-2-(3-diméthylamino-propyl)-2H-pyrazol-3-ylamino]-acétique acide	NH ₂ NH ₂ NH ₂	N3-(2-Amino- éthyl)-2-(3- diméthylamino- propyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂ NH ₂ HN	2-(2- Méthylamino- éthyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine

11.70

					
NH	2-(2-Éthylamino-	✓ _{NH} ²	2-[2-(4,5-	NH	2-(2-Pyrrolidin-
N.	éthyl)-2H-	N. ATT	Diamino-	N NIL	1-yl-éthyl)-2H-
N NH	pyrazole-3,4-	NH WH	pyrazol-1-yl)-	N _N NH ₂	pyrazole-3,4-
	diamine		éthylamino]-		diamine
			éthanol		
HN		HN		N.	
	[1		\ \ \^\\ \	
	1				
		ОН			
NH ₂	1-[2-(4,5-Diamino-	NH,	2-(2-	NH	2-(2-Pipérazin-
N	pyrazol-1-yl)-		Imidazolidin-1-		1-yl-éthyl)-2H-
N NH2	éthyl]-pyrrolidin-	NH ₂	yl-éthyl)-2H-	N NH	pyrazole-3,4-
	3-ol	N	pyrazole-3,4-	N NIT2	diamine
			diamine		diamine
N			Giannie]	
(">		\ \ \^\\\ \	į	\ \times \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	
	1	\ \ _\ /			
ОН	1	H		N/	· /
	0 (4 50 (4 5		ļ	H	<u>.</u>
NH ₂	2-{4-[2-(4,5-	NH ₂	N3-Méthyl-2-(2-	NH	2-(2-
N. NIU	Diamino-pyrazol-	N. J.	méthylamino-	N.	Éthylamino-
NH ₂	l-yl)-éthyl]-	N, N, M	éthyl)-2H-	N, N	éthyl)-N3-
	pipérazin-1-yl}-	l i "	pyrazole-3,4-	Н Н	méthyl-2H-
	éthanol		diamine		pyrazole-3,4-
, N	1	HDV_		HN	diamine
			1	· · · · · ·	Giammic
			l		l i
] "					
OH					
	1				
NH	2-[2-(4-Amino-5-	NH	N3-Méthyl-2-(2-	NH	1-[2-(4-Amino-
N. N.	méthylamino-	N. J.	pyrrolidin-1-yl-	/ / \	5-méthylamino-
N, N, N,	pyrazol-1-yl)-	ий Д	éthyl)-2H-	N	ругаzol-1-yl)-
1 T	éthylamino]-	I H	pyrazole-3,4-	H H	éthyl]-
	éthanol		diamine		pyrrolidin-3-ol
HN		l N			pyrrolidin-5-01
		(" ")		<">>	
		\/			ا
ОН				он	
NH	2-(2-Imidazolidin-	NH2	N3-Méthyl-2-(2-	NH ₂	2-{4-[2-(4-
	1-yl-éthyl)-N3-		pipérazin-1-yl-	/.	Amino-5-
N, L	méthyl-2H-	N, N		N. J.	1 1
, H	pyrazole-3,4-	H H	éthyl)-2H-	и и н	méthylamino-
	diamine	· 🛴	pyrazole-3,4-	ļ "	pyrazol-1-yl)-
<u> </u>	uidiffifie)]	diamine)	éthyl]-
$\langle ^{N} \rangle$	1	_N <		_Ń_	pipérazin-1-yl}-
\ \ \]	[] i			éthanol
Ĥ]	_N	i	\ _N \	
		н		[
].			· OH	
	•—————				

19:4

Structure	Nom	Structure	Nom	Structure	Nom
NH,	2-(2-Méthoxy-	NH,	2-(2-Méthoxy-1-	NH,	2-(2-Méthoxy-
` کیے	éthyl)-2H-	· // (·	méthyl-éthyl)-	/ _	propyl)-2H-
N, NH	pyrazole-3,4-	N, NH	2H-pyrazole-3,4-	N, NH	pyrazole-3,4-
N NI	diamine	N 1412	diamine	N	diamine
	diamino		•	\searrow	
		6_		0_	
6_					
NH	2-(2-Méthoxy-1-	· NH	2-(3-Méthoxy-	NH ₂	2-(3-Méthoxy-
/ / \	méthyl-propyl)-		propyl)-2H-	N	1-méthyl-
N, NH	2H-pyrazole-3,4-	N, NH	pyrazole-3,4-	N NHZ	propyl)-2H-
	diamine	ĺ	diamine	Ī	pyrazole-3,4-
	}				diamine
ا ا				_ ₀ /	
		l Y		J	
	0 (2) (4)) Tr	2 (2) (64)	NIT.	2-(4-Méthoxy-
NH	2-(3-Méthoxy-2-	NH ₂	2-(3-Méthoxy-	NH ₂	butyl)-2H-
N.	méthyl-propyl)-	N.	butyl)-2H- pyrazole-3,4-	N.	pyrazole-3,4-
N NH	2H-pyrazole-3,4-	N NH	diamine	NH ₂	diamine
	diamine		diamine		diamine
ľ					
\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \		∕ ^₀	•		Ì
	·	J		٥ٰ؍	
	0 (4 3 (4)	277	2-(4-Méthoxy-2-	NH ₂	2-(4-Méthoxy-
NH,	2-(4-Méthoxy-1-	NH	méthyl-butyl)-	1 / -	3-méthyl-
	méthyl-butyl)-2H-	N. July	2H-pyrazole-3,4-	N NTH	butyl)-2H-
N NH	pyrazole-3,4-	N NH	diamine	NH ₂	pyrazole-3,4-
	diamine		diamine		diamine
			ĺ	1	diamino
					1
6_		ا ا		ا کر	
	0 (4) (4)	\	2 (5) (44)	NH,	2-(5-Méthoxy-
NH	2-(4-Méthoxy-	NH,	2-(5-Méthoxy-	1 / ⁻	1-méthyl-
\ <i>!</i> \!	pentyl)-2H-	N. Y	pentyl)-2H-	N. NIH	pentyl)-2H-
N, NH	pyrazole-3,4-	N NH	pyrazole-3,4- diamine	N NH	pyrazole-3,4-
	diamine	. \	diamine		diamine
	· ·			1.	diamine
	1		1		· ·
		1	1	1	
		Ō	1		
)	2 (5) ((1))	NH ₂	2-(5-Méthoxy-
NH	2-(5-Méthoxy-2-	NH2	2-(5-Méthoxy-3-	I/ -	
<i>[</i>	méthyl-pentyl)-	N. N.	méthyl-pentyl)-	N. J.	4-méthyl-
N NH	2H-pyrazole-3,4-	N NH2	2H-pyrazole-3,4-	NH2 NH2	pentyl)-2H-
	diamine		diamine		pyrazole-3,4- diamine
ΙΫ́]]			ulamine
\	1			\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \	
				\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	
j Ō		ľ			,
Ĺ <u> </u>		L	<u>L</u>	<u> </u>	<u></u>

	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	<u> </u>			
NH ₂	2-(5-Méthoxy-	NH ₂	2-(6-Méthoxy-	NH	2-(2-Méthoxy-
N. J.	hexyl)-2H-		hexyl)-2H-		éthyl)-N3-
N NH	pyrazole-3,4-	N, NH	pyrazole-3,4-	N, N	méthyl-2H-
1	diamine .		diamine	N H	pyrazole-3,4-
	.]			1.	diamine
			1		
\wedge_{\circ}				1	
	İ				
		Ó~			
NH	N3-Éthyl-2-(2-	,NH,	2-[4-Amino-2-	NH,	2,N3-Bis-(2-
N. L.	méthoxy-éthyl)-	OH OH	, -	OMe	méthoxy-éthyl)-
N'N'N'	2H-pyrazole-3,4-	N, N, N, N,	éthyl)-2H-	N, N, N	2H-pyrazole-
î ^H	diamine		pyrazol-3-		3,4-diamine
		1	ylamino]-éthanol		5,4-diamine
ار ا		0		0	1
			<u> </u>	<u></u>	
NH	[4-Amino-2-(2-	NH ₂	N3-(2-Amino-	NH	2-(3-Méthoxy-
N. OH	méthoxy-éthyl)-	N. N.	ethyl)-2-(2-		propyl)-N3-
N N N N	2H-pyrazol-3-	N N N N	méthoxy-éthyl)-	N, N	méthyl-2H-
	ylamino]-acétique	[n	2H-pyrazole-3,4-	H H	pyrazole-3,4-
ļ	acide		diamine		diamine
<u> </u>		o_	1		
				` የ	
NH,	N3-Éthyl-2-(3-	NIL		1	
		NH	2-[4-Amino-2-	NH ₂	N3-(2-
" \	méthoxy-propyl)-	N OH	(3-méthoxy-	N OMe	Méthoxy-
и и	2H-pyrazole-3,4-	H	propyl)-2H-	H N	éthyl)-2-(3-
	diamine		pyrazol-3-		méthoxy-
			ylamino]-éthanol		propyl)-2H-
Ŷ		Ĭ	}	រំ	pyrazole-3,4-
• 1				·	diamine
NH ₂	[4-Amino-2-(3-	NH ₂	N3-(2-Amino-	NH ₂	2 (2 64)
OH	méthoxy-propyl)-	NH,	éthyl)-2-(3-		2-(2-Éthoxy-
h h h	2H-pyrazol-3-	N, N	méthoxy-	N. L.	éthyl)-2H-
(" 0	ylamino]-acétique		propyl)-2H-	NH ₂	pyrazole-3,4-
1	acide		pyrazole-3,4-	\ \	diamine
o		\ 0	diamine		ì
į.		l l	diaminic	ó	
				}	
NH	2-[2-(4,5-Diamino-	NH ₂	2-[2-(2-	NH ₂	2 52 62 4 3
	pyrazol-1-yl)-		Méthoxy-		2-[2-(2-Amino-
N, NITI	éthoxy]-éthanol	N L			éthoxy)-éthyl]-
N NH2	January J Children	NH ²	éthoxy)-éthyl]-	NH, NH,	2H-pyrazole-
_		L i	2H-pyrazole-3,4-	Ĺ	3,4-diamine
Ì)	diamine		Ì
°>		o_		٥_ ا	1
Ĺ]	
ОН		~ o	1	NH	ļ
		1.		•	ł

11.9

NH ₂	2-[2-(2- Diméthylamino- éthoxy)-éthyl]-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₁ NH ₁	2-(Tetrahydro- furan-2- ylméthyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂	2-(Tetrahydro- pyran-2- ylméthyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine
NH ₂ NH ₂ NH ₃ NH ₄	2-(2-Éthoxy- éthyl)-N3-méthyl- 2H-pyrazole-3,4- diamine	NH ₂	2-[2-(4-Amino- 5-méthylamino- pyrazol-1-yl)- éthoxy]-éthanol	NH, NH	2-[2-(2- Méthoxy- éthoxy)-éthyl]- N3-méthyl-2H- pyrazole-3,4- diamine
NH ₂	2-[2-(2-Amino- éthoxy)-éthyl]-N3- méthyl-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂	2-[2-(2- Diméthylamino- éthoxy)-éthyl]- N3-méthyl-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂	N3-Méthyl-2- (tetrahydro- furan-2- ylméthyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine
NH ₂	N3-Méthyl-2- (tetrahydro-pyran- 2-ylméthyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine		-		•

Selon un mode de réalisation préféré de l'invention dans la formule (I), R₁ est un radical alkyle en C₁-C₃ linéaire, substitué par un groupe SO₃H, COOH, CONH₂, méthoxy, 2-hydroxyéthyloxy, 2-hydroxyéthylamino, mono- ou diméthylamino, pyrrolidin-1-yle -3-ol, imidazolidin-1-yle, pipérazin-1-yle, pipérazin-1-yl-éthanol, tétrahydrofuran-2-yle ou tétrahydropyran-2-yle et R₂ désigne H, méthyle, éthyle, 2-hydroxyéthyle, 2-méthoxyéthyle, 2-aminoéthyle ou carboxyméthyle.

Les diaminopyrazoles de formule (I) préférés selon l'invention ont les structures suivantes :

Structure	Nom	Structure	Nom	Structure	Nom
NH	2-(4,5-Diamino-	NH ₂	3-(4,5-Diamino-	,NH,	(4,5-Diamino-
	pyrazol-1-yl)-		pyrazol-1-yl)-		pyrazol-1-yl)-
N NH	éthane sulfonique	N, NH	ргоріопатіde	N, NH	acétique acide
	acide			1 7	accique acide
				├ °	
SO ₃ H		O NH,		OH	1
NH ₂	2-(2-			<u> </u>	
	Diméthylamino-	NH	2-(2-Méthoxy-	NH	2-(2-Méthoxy-
N. J.	éthyl)-N3-méthyl-		éthyl)-N3-	/ /	éthyl)-2H-
h, h	2H-pyrazole-3,4-	H N	méthyl-2H-	NH ⁷	pyrazole-3,4-
	diamine		pyrazole-3,4-		diamine
N N		0	diamine	j	
<u> </u>				, o_	
NH ₂	2-(2-			NH ₂	3-(4,5-
N. J.	Diméthylamino- éthyl)-2H-				Diamino-
NH ²	pyrazole-3,4-	_		N, NH,	pyrazol-1-yl)-
	diamine	·	}		propane-1-
N N	Giamine				sulfonique
				SO,H	acide
NH	2-(4-Amino-5-	NH	2-[4-Amino-5-	,NH,	2-[4-Amino-5-
N.	méthylamino-	OH	(2-hydroxy-	OMe	
N, N, H,	pyrazol-1-yl)-	n'n N	éthylamino)-	N, N N	éthylamino)-
	éthane sulfonique	<u> </u>	pyrazol-1-yl]-	Ĩ "	pyrazol-1-yl]-
]	acide	SO ₃ H	éthane sulfonique]	éthane
SO ₃ H			acide	H,OS	sulfonique
NH,	[4-Amino-2-(3-			·	acide
OH	sulfo-propyl)-2H-	NH	2-(4,5-Diamino-	· NH ₂	4-(4,5-
n, h h	pyrazol-3-	N.	pyrazol-1-yl)-	N.	Diamino-
ζ " ο	ylamino]-acétique	N NH2	acétamide	N, NH ₂	pyrazol-1-yl)-
)	acide	<u> </u>			butyramide
SO ₃ H		NH,	•]	
		.4.2		√ °	į
				NH,	
/NH₂	2-(4-Amino-5-	NH ₂	2-[4-Amino-5-	,NH,	(4-Amino-2-
N L	méthylamino-		(2-hydroxy-	// OH	carbamoylméth
N, N,	1 1 2	n' h H	éthylamino)-	n h H	yl-2H-pyrazol-
Ö	acétamide	î H	pyrazol-1-yl]-	ا ٥ أ	3-ylamino)-
ŗ.		Y"	acétamide	Y .	acétique acide
NH		NH ₂		NH ₂	-
				٠.	

19.3

	·				
NH ₂ NH ₂ NH ₂ NH ₂	3-[4-Amino-5-(2- amino- éthylamino)- pyrazol-1-yl]- propionamide	NH ₂ NH ₂ OH	(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- acétique acide	NH ₂	3-(4,5- Diamino- pyrazol-1-yl)- propionique acide
NH ₂ NH ₂ OH	(4-Amino-5- méthylamino- pyrazol-1-yl)- acétique acide	NH ₂ OH	[4-Amino-5-(2- · hydroxy- éthylamino)- pyrazol-1-yl]- acétique acide	NH ₂ OH	[4-Amino-5- (carboxyméthyl -amino)- pyrazol-1-yl]- acétique acide
NH ₂ NH ₂ NH ₂ OH	[4-Amino-5-(2- amino- éthylamino)- pyrazol-1-yl]- acétique acide	NH ₂	2-(2- Diméthylamino- éthyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH, NH,	2-(3- Diméthylamino -propyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine
NH, NH,	2-(3- Diméthylamino- propyl)-N3- méthyl-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂ OH	2-[4-Amino-2- (2- diméthylamino- éthyl)-2H- pyrazol-3- ylamino]-éthanol	NH ₂ OH	[4-Amino-2-(2-diméthylamino-éthyl)-2H-pyrazol-3-ylamino]-acétique acide
NH ₂	2-(3- Diméthylamino- propyl)-N3-éthyl- 2H-pyrazole-3,4- diamine	NH ₂ NH ₂ NH ₂	N3-(2-Amino- éthyl)-2-(3- diméthylamino- propyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂ NH ₂ NH ₂	2-(2- Méthylamino- éthyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine
NH ₂ NH ₂ HN OH	2-[2-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- éthylamino]- éthanol	NH ₂ NNH ₂	1-[2-(4,5- Diamino- pyrazol-1-yl)- éthyl]-pyrrolidin- 3-ol	NH ₂	2-(2- Imidazolidin-1- yl-éthyl)-N3- méthyl-2H- pyrazole-3,4- diamine

NH ₂	N3-Méthyl-2-(2- pipérazin-1-yl- éthyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂	2-{4-[2-(4- Amino-5- méthylamino- pyrazol-1-yl)- éthyl]-pipérazin- 1-yl}-éthanol		
NH ₂	2-(3-Méthoxy- propyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH, N N H	2-(2-Méthoxy- éthyl)-N3- méthyl-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂ OH	2-[4-Amino-2- (2-méthoxy- éthyl)-2H- pyrazol-3- ylamino]- éthanol
NH ₂ OH	[4-Amino-2-(2-méthoxy-éthyl)- 2H-pyrazol-3-ylamino]-acétique acide	NH ₂ OMe	N3-(2-Méthoxy- éthyl)-2-(3- méthoxy- propyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂ NH ₂	N3-(2-Amino- éthyl)-2-(3- méthoxy- propyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine
NH ₂	2-[2-(4,5-Diamino- pyrazol-1-yl)- éthoxy]-éthanol	NH ₂ NH ₂	2-[2-(2- <u>Méthoxy</u> - <u>éthoxy</u>)-éthyl]- 2H-pyrazole-3,4- diamine	NH ₂ NH ₂	2-[2-(2-Amino-éthoxy)-éthyl]- 2H-pyrazole- 3,4-diamine
NH ₂ NH ₂	2-[2-(2- Diméthylamino- éthoxy)-éthyl]-2H- pyrazole-3,4- diamine	NH ₂	N3-Méthyl-2- (tetrahydro- furan-2- ylméthyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine	$\rightarrow \rightarrow $	N3-Méthyl-2- (tetrahydro- pyran-2- ylméthyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine

Les diaminopyrazoles de formule (I) plus particulièrement préférés selon l'invention sont le 4,5-diamino-1-(2'-méthoxyéthyl)-pyrazole et le 4-amino-1-(2'-méthoxyéthyl)-5-méthylamino pyrazole ou leurs sels d'addition avec des acides physiologiquement acceptables.

5

Les diaminopyrazoles de formule (I) selon l'invention sont préparés par exemple selon la méthode générale de préparation suivante :

L'approche synthétique montrée ci-dessous est décrite dans la littérature jusqu'à l'intermédiaire (2) (J. H. P. Juffermanns, C. L.; Habraken; J. Org. Chem., 1986, 51, 4656; Klebe et al.; Synthesis, 1973, 294; R. Hüttel, F. Büchele; Chem. Ber.; 1955, 88, 1586.).

L'alkylation et l'amination pour arriver aux composés du type (5) de formule (I) selon l'invention sont mentionnées dans le document DE 42 34 885.

10

5

Exemples de synthèse:

15

Synthèse du 3,4,5-tribromopyrazole (1):

NaOH (24 g, 0,6 mole) a été ajouté à une solution aqueuse de pyrazole (10 g, 0,147 mole) sous agitation (la température du milieu réactionnel est montée jusqu'à 35°C). Après refroidissement du milieu réactionnel à 20°C, Br₂

10

(72 g, 0,45 mole) a été ajouté goutte à goutte pendant 1 h en maintenant la température entre 20°C et 25°C. La réaction a été suivie par CCM ou chromatographie sur couche mince (50% Hexane/50% AcOEt ou acétate d'éthyle). Le précipité a été filtré et lavé avec de l'eau déminéralisée (100 ml). Le filtrat a été acidifié à pH 6-7 en utilisant HCl (10%, 33 g, 0,27 mole) et en maintenant la température entre 20 et 25°C. Le précipité ainsi formé est filtré et lavé avec de l'eau déminéralisée (100 ml). Les solides combinés sont portés à reflux dans un appareil de Dean-Stark en présence de toluène (200 ml). A la fin de la collection de l'eau, la phase organique est filtrée à chaud. Le solvant est évaporé jusqu'à un volume résiduel de 110 ml. La solution est refroidie à 0-5°C pendant 1 h. Le précipité formé est collecté par filtration, lavé avec du toluène froid (20 ml) et séché sous vide à 80°C pour donner le tribromure (1) sous forme de solide blanc cassé (30 g, 67%).

15 RMN: 13C (100 MHz, d6-DMSO): 97,7, 116,1, 126,4

IR (KBr; cm-1):

3100, 2861, 1531, 1356, 1019, 969

P.F.:

182-184°C

Synthèse du 3,5-dibromo-4-nitropyrazole (2):

HNO₃ (d=1,50 g/ml; 18 ml, 0,429 mole) a été ajouté goutte à goutte 20 pendant 10 min à une solution de 3,4,5-tribromopyrazole (50 g, 0,164 mole) dans l'acide acétique glacial (750 ml) en maintenant la température à 15°C. De l'anhydride acétique (250 ml) à été ajouté et le mélange réactionnel a été agité à température ambiante pendant 2 h. Après réaction complète, le mélange réactionnel a été versé sur de la glace brisée (1 kg). Après 1 h d'agitation, le 25 produit brut a été filtré, puis lavé avec de l'eau déminéralisée (2 x 60 ml) pour donner du 1-nitro-3,4,5-tribromopyrazole brut. L'eau (24,6 ml) contenue dans le produit humide a été enlevée en chauffant une solution du produit dans du toluène (750 ml) à reflux dans un appareil de Dean-Stark. La solution toluènique a été maintenue à reflux pendant 30 min supplémentaires jusqu'à ce qu'une CCM 30 (éluant toluène) indique que le réarrangement du 1-nitro-3,4,5-tribromopyrazole (Rf = 0,77), intermédiairement formé, en 3,5-dibromo-4-nitropyrazole 2 (Rf = 0,05) est complète. La solution a été concentrée jusqu'à un volume résiduel de 150 ml, puis laissée refroidir jusqu'à 60°C avant d'ajouter de l'hexane (275 ml).

La solution a été refroidie à 0-5°C pendant 1 h et le 3,5-dibromo-4-nitropyrazole 2 (29,1 g, 65%) a été récupéré par filtration et séchage sous vide sous forme de solide jaune-clair.

5 IR (KBr, cm-1):

10

15

20

25

30

3211, 1541, 1441, 1370, 1334, 976, 960, 824

P.F. :

127,6-130,1°C.

<u>Méthode générale de synthèse de 1-alkyl-3,5-dibromo-4-nitropyrazole (3):</u>

Une solution de 3,5-dibromo-4-nitropyrazole (2) (1 mmole) dans le DMF ou diméthylformamide (4,8 ml) a été ajoutée goutte à goutte à une solution de NaH (1,1 mmole; dispersion dans l'huile à 60% préalablement lavée à l'hexane sous atmosphère inerte) dans le DMF (8 ml) sous agitation. Un dégagement d'hydrogène gazeux se produit. Après 30 minutes, une solution d'halogénure d'alkyle (1,2 mmole) dans le DMF (1,6 ml) a été ajoutée goutte à goutte pendant 10 min suivie par un chauffage du milieu réactionnel à 50-60°C pendant 3 h (suivi par CCM). Le DMF a été évaporé sous pression réduite et le résidu est repris dans un mélange de DCM ou dichlorométhane (4 ml) et d'eau (10 ml). La phase aqueuse a été extraite avec du DCM (3 x 10 ml) et les phases organiques combinées sont lavées à l'eau (50 ml). La phase organique a été séchée sur MgSO₄ et le solvant a été évaporé sous pression réduite pour donner les produits alkylés du type (3) sous forme d'huiles ou solides. Les produits ont été utilisés sans purification ultérieure dans l'étape d'amination.

Méthode générale de synthèse de 1-alkyl-5-alkylamino-3-bromo-4nitropyrazole (4):

Un mélange de 1-alkyl-3,5-dibromo-4-nitropyrazole (1 mmole) et d'alkylamine (14 mmoles) dans l'éthanol (25 ml) a été chauffé à reflux pendant 4 h (suivi par CCM). L'éthanol et l'excès d'alkylamine ont été évaporés sous pression réduite. Après trituration des bruts réactionnels avec l'éther isopropylique, les composés du type (4) sont obtenus comme solides.

Synthèse du 3-bromo-1-(2'-méthoxyéthyl)-5-méthylamino-4nitropyrazole (composé du type 4):

On ajoute une solution aqueuse à 40% de méthylamine (300 ml, 8,71 moles) à une solution de 3,5-dibromo-1-(2'-méthoxyéthyl)-4-nitropyrazole (15 g, 0,483 mole) dans l'éthanol (300 ml). Le mélange réactionnel a été agité à 20-25°C pendant 2 h, puis refroidi à 0-5°C pendant 30 min. Le précipité formé a été filtré et lavé avec un mélange froid de eau/éthanol (1/1, 30 ml). Le produit aminé final a été obtenu sous forme d'un solide jaune (4,6 g, 36%) après séchage sous pression réduite.

CCM (1/1: Hexane/éthyl acétate): $R_f = 0.31$

P.F.: 154,4-156,8°C

IR (KBr, cm-1): 3336, 1625, 1541, 1473,

15 1446, 1338,

5

10

20

30

1239, 1049, 839

RMN: 1 H (400 MHz, ${d}^{6}$ -DMSO): 4,27 (2 H, t, J = 5,0 Hz, CH₂N),

 $3,74 \text{ (2H, t, J} = 5,0 \text{ Hz, CH}_2\text{O)},$

3,34 (3 H, s, OCH₃), 3,24 (3 H, d,

 $J = 5,5 Hz, CH_3N$).

25 <u>Synthèse du 3-bromo-1-(2'-méthoxyéthyl)-5-benzylamino-4-nitro-pyrazole (composé du type 4)</u>:

On applique la méthode générale en utilisant la benzylamine.

Le produit aminé final a été recristallisé dans un mélange MeOH/ H_2O (1/1) et a été isolé sous forme de solide jaune (48%).

CCM (1/1: Hexane/éthyl acétate): $R_f = 0,46$

P.F.: 91,1-93,8°C

IR (KBr; cm⁻¹): 3333, 1602, 1583, 1536, 1469, 1410, 1332, 1296, 1229, 1706.

BNSDOCID: <WO_____0246165A1_I_>

1060, 732

RMN: ¹H (400 MHz, CDCl₃):

7,34 (5 H, m, H_{arom}), 4,77 (2 H, d,

 $J = 6.5 \text{ Hz}, \text{NHC}\underline{\text{H}}_2), 4.11 (2 \text{ H},$

t, J = 5.0 Hz, CH_2N), 3.71 (2 H, t, J = 5.0 Hz, CH_2O), 3.34 (3 H, s,

 OCH_3).

4-amino-1-(2'-méthoxyéthyl)-5-méthylaminopyrazole dichlorhydrate (composé du type 5) ou (I):

10

15

20

5

Un mélange de 3-bromo-1-(2'-méthoxyéthyl)-5-méthylamino-4-pyrazole (5 g, 18 mmoles) dans l'éthanol (500 ml) contenant un catalyseur de 10%Pd/C (Johnson-Mattey Type 487, poids sec 0,5 g) et 36% acide chlorhydrique (4,1 g, 40,4 mmoles) a été hydrogéné dans un Parr Autoclave (1 l) à 1,1 MPa pendant 3 h (suivi par CCM). Le catalyseur a été enlevé par filtration, lavé à l'éthanol et le filtrat a été évaporé sous pression réduite. Sous atmosphère inerte, l'huile brute a été reprise dans l'éthanol (80 ml) et a été chauffée à 50°C. AcOEt (80 ml) a été ajouté et le mélange a été maintenu à température ambiante pendant 3 h, puis refroidi à 0-5°C pendant 2 h. Le précipité a été récupéré par filtration, lavé avec un mélange froid d'EtOH/AcOEt (1/1, 2 x 30 ml) et séché sous vide pour donner le dichlorhydrate de la diamine finale sous forme de solide blanc cassé (4,1 g, 93%).

·

Structure	Nom
NH, NH,	2-(2-Méthoxy- éthyl)-N3- méthyl-2H- pyrazole-3,4- diamine

HPLC (pureté):

99,5%

CCM (MeOH):

 $R_f = 0.57$ (tache incolore

devenant rouge en contact avec

l'oxygène)

P.F.:

157,6-159,8 °C

IR (KBr, cm⁻¹):

3237, 3128, 2760, 2546, 1621,

1112

RMN: ¹H (400 MHz, d⁶-DMSO):

7,46 (1 H, s, NH_{arom}), 4,10 (2 H, t,

J = 5.5 Hz, CH_2N), 3.62 (2 H, t, J = 5.5 Hz, CH_2O), 3.22 (3 H, s,

OCH₃), 2,84, (3 H, s, NCH₃).

15

20

25

10

5

4,5-Diamino-1-(2'-méthoxyéthyl)-pyrazole dichlorhydrate (composé du type 5) ou (I):

Un mélange de 5-benzylamino-3-bromo-1-(2'-méthoxyéthyl)-4-nitropyrazole (4 g, 2,8 mmoles) dans l'éthanol (500 ml) contenant un catalyseur de 10%Pd/C (Johnson-Mattey Type 487, poids sec 0,5 g) et 36% d'acide chlorhydrique (0.57 g, 5,6 mmoles) a été hydrogéné dans un Parr Autoclave (1 l) à 1 MPa pendant 1 h (suivi par CCM). Le catalyseur a été enlevé par filtration, lavé à l'éthanol et le filtrat a été évaporé sous pression réduite. On obtient un solide orange brut (2,8 g, 108%) qui a été trituré dans l'AcOEt (20 ml) pendant 1 h. Le solide a été filtré et lavé avec de l'AcOEt à froid (20 ml) puis séché sous vide afin de donner la diamine (type 5) sous forme de solide beige (0,7 g, 27%).

19.79

Structure	Nom
NH ₂	2-(2-Méthoxy- éthyl)-2H- pyrazole-3,4- diamine

HPLC (pureté): 99,5%

CCM (MeOH): $R_f = 0.48$ (tache incolore

devenant rouge en contact avec

l'oxygène)

P.F.: 168,1-173,0°C

IR (KBr, cm-1): 3309, 3158, 3050, 2892, 1647,

1619, 1587, 1504, 1422, 1344,

1281, 1111

RMN: 1 H (400 MHz, ${\rm d}^{6}$ -DMSO): 7,34 (1 H, s, NH_{arom}), 5,18 (1 H,

 s_{large} , NH), 4,09 (2 H, t, J = 5.5 Hz, CH₂N), 3,61 (2 H, t, J = 5.5

Hz, CH_2O), 3,23 (3 H, s, OCH_3).

La composition tinctoriale selon l'invention contient notamment de 0,001 à 10% en poids, de préférence de 0,05 à 6% en poids, et encore plus préférentiellement de 0,1 à 3% en poids, d'au moins un diaminopyrazole de formule (I) ou ses sels.

La composition tinctoriale conforme à l'invention peut aussi contenir, en plus du (ou des) diaminopyrazole(s) défini(s) ci-dessus, au moins une base d'oxydation additionnelle qui peut être choisie parmi les bases d'oxydation classiquement utilisées en teinture d'oxydation et parmi lesquelles on peut notamment citer les paraphénylènediamines, les bis-phénylalkylènediamines, les para-aminophénols, les ortho-aminophénols et des bases hérétocycliques différentes du 4,5-diaminopyrazole utilisé conformément à l'invention

5

10

15

Parmi les paraphénylènediamines, on peut plus particulièrement citer à titre d'exemple, la paraphénylènediamine, la paratoluylènediamine, la 2,6-diméthyl paraphénylènediamine, la 2-B-hydroxyéthyl paraphénylènediamine, la 2-n-propyl paraphénylènediamine, la 2-isopropyl paraphénylènediamine, la N-(B-hydroxypropyl) paraphénylènediamine, la N,N-bis-(B-hydroxyéthyl) paraphénylènediamine, la 4-amino N-(B-méthoxyéthyl) aniline, les paraphénylènediamines décrites dans la demande de brevet français FR 2630438, et leurs sels d'addition.

10

5

Parmi les bis-phénylalkylènediamines, on peut plus particulièrement citer à titre d'exemple, le N,N'-bis-(β-hydroxyéthyl) N,N'-bis-(4'-aminophényl) 1,3-diaminopropanol, la N,N'-bis-(β-hydroxyéthyl) N,N'-bis-(4'-aminophényl) éthylène-diamine, la N,N'-bis-(4-aminophényl) tétra-méthylènediamine, la N,N'-bis-(β-hydroxyéthyl), N,N'-bis-(4-aminophényl) tétraméthylènediamine, la N,N'-bis-(4-méthylaminophényl) tétraméthylène-diamine, la N,N'-bis-(éthyl) N,N'-bis-(4'-amino, 3'-méthylphényl) éthylènediamine, et leurs sels d'addition.

20

15

Parmi les para-aminophénols, on peut plus particulièrement citer à titre d'exemple, le para-aminophénol, le 4-amino 3-méthyl phénol, le 4-amino 3-fluoro phénol, le 4-amino 3-hydroxy-méthyl phénol, le 4-amino 2-méthyl phénol, le 4-amino 2-méthyl phénol, le 4-amino 2-méthyl phénol, le 4-amino 2-méthyl phénol, le 4-amino 2-(\beta-hydroxyéthyl aminométhyl) phénol, et leurs sels d'addition.

25

Parmi les ortho-aminophénols, on peut plus particulièrement citer à titre d'exemple, le 2-amino phénol, le 2-amino 5-méthyl phénol, le 2-amino 6-méthylphénol, le 5-acétamido 2-amino phénol, et leurs sels d'addition.

30

Parmi les bases hétérocycliques, on peut plus particulièrement citer à titre d'exemple, les dérivés pyridiniques, les dérivés pyrimidiniques, les dérivés pyrazoliques différents des diamino pyrazoles de formule (I) utilisés conformément à l'invention, et leurs sels d'addition.

Lorsqu'elles sont utilisées, ces bases d'oxydation additionnelles représentent de préférence de 0,0005 à 12% en poids du poids total de la composition tinctoriale, et encore plus préférentiellement de 0,005 à 6% en poids de ce poids.

5

Les compositions de teinture d'oxydation conformes à l'invention peuvent également renfermer au moins un coupleur et/ou au moins un colorant direct, notamment pour modifier les nuances ou les enrichir en reflets.

10

Les coupleurs utilisables dans les compositions de teinture d'oxydation conformes à l'invention peuvent être choisis parmi les coupleurs utilisés de façon classique en teinture d'oxydation et parmi lesquels on peut notamment citer les métaphénylènediamines, les méta-aminophénols, les métadiphénols, les dérivés mono ou polyhydroxylé du naphtalène et les coupleurs hétérocycliques tels que par exemple les dérivés indoliques ou pyridiniques et leurs sels d'addition.

15

20

Ces coupleurs sont plus particulièrement choisis parmi le 2-méthyl 5-aminophénol, le 5-N-(β-hydroxyéthyl)amino 2-méthyl phénol, le 6-chloro-2-méthyl-5-aminophénol, le 3-amino phénol, le 1,3-dihydroxy benzène, le 1,3-dihydroxy 2-méthyl benzène, le 4-chloro 1,3-dihydroxy benzène, le 2,4-diamino 1-(β-hydroxyéthyloxy) benzène, le 2-amino 4-(β-hydroxyéthylamino) 1-méthoxybenzène, le 1,3-diamino benzène, le 1,3-bis-(2,4-diaminophénoxy) propane, la 3-uréido aniline, le 3-uréido 1-diméthylamino benzène, le sésamol, le 1-β-hydroxyéthylamino-3,4-méthylènedioxybenzène, l'α-naphtol, le 2 méthyl-1-naphtol, le 6-hydroxy indole, le 4-hydroxy indole, le 4-hydroxy N-méthyl indole, la 2-amino-3-hydroxy pyridine, la 6- hydroxy benzomorpholine la 3,5-diamino-2,6-diméthoxypyridine, le 1-N-(β-hydroxyéthyl)amino-3,4-méthylène dioxybenzène, le 2,6-bis-(β-hydroxyéthylamino)toluène et leurs sels d'addition.

30

25

Lorsqu'ils sont présents, ces coupleurs représentent notamment de 0,0001 à 10% du poids total de la composition tinctoriale, de préférence de 0,005 à 5% en poids, et encore plus préférentiellement de 0,1 à 3% de ce poids.

10

15

20

30

D'une manière générale, les sels d'addition avec un acide utilisables dans le cadre des compositions tinctoriales de l'invention (bases d'oxydation et coupleurs) sont notamment choisis parmi les chlorhydrates, les bromhydrates, les sulfates, les tartrates, les lactates et les acétates. Les sels d'addition avec une base sont notamment ceux obtenus avec la soude, la potasse, l'ammoniaque, les amines ou les alcanolamines.

Le milieu approprié pour la teinture (ou support) utilisé selon l'invention est constitué par de l'eau ou par un mélange d'eau et d'au moins un solvant organique choisi parmi les alcanols inférieurs en C_1 - C_4 , les polyols et éthers de polyols, les alcools aromatiques, les produits analogues et leurs mélanges.

La composition tinctoriale selon l'invention peut également contenir divers adjuvants utilisés classiquement dans les compositions pour la teinture des cheveux, tels que des agents tensio-actifs anioniques, cationiques, non-ioniques, amphotères, zwitterioniques ou leurs mélanges, des polymères anioniques, cationiques, non-ioniques, amphotères, zwitterioniques ou leurs mélanges, des agents épaississants minéraux ou organiques, des agents antioxydants, des agents réducteurs, des filtres solaires, des agents de pénétration, des agents séquestrants, des parfums, des tampons, des agents dispersants, des agents de conditionnement tels que par exemple des silicones, des agents filmogènes, des agents conservateurs, des agents opacifiants.

Le pH de la composition tinctoriale selon l'invention est compris entre 3 et 12.

Bien entendu, l'homme de l'art veillera à choisir ce ou ces éventuels composés complémentaires de manière telle que les propriétés avantageuses attachées intrinsèquement à la composition de teinture d'oxydation conforme à l'invention ne soient pas, ou substantiellement pas, altérées par la ou les adjonctions envisagées.

La composition tinctoriale selon l'invention peut se présenter sous des formes diverses, telles que sous forme de liquides, de crèmes, de gels, ou sous

toute autre forme appropriée pour réaliser une teinture des fibres kératiniques, et notamment des cheveux humains.

L'invention a également pour objet un procédé de teinture des fibres kératiniques et en particulier des fibres kératiniques humaines telles que les cheveux mettant en oeuvre la composition tinctoriale telle que définie précédemment.

Selon ce procédé, on applique sur les fibres au moins une composition tinctoriale telle que définie précédemment, pendant un temps suffisant pour développer la coloration désirée, soit à l'air, soit à l'aide d'un agent oxydant. La composition tinctoriale peut éventuellement contenir des catalyseurs d'oxydation, afin d'accélérer le processus d'oxydation.

Selon une première forme de mise en oeuvre du procédé de l'invention, la coloration des fibres peut être effectuée sans addition d'un agent oxydant, au seul contact de l'oxygène de l'air.

Selon une deuxième forme de mise en oeuvre du procédé de l'invention, on applique sur les fibres au moins une composition tinctoriale telle que définie précédemment, la couleur étant révélée à pH acide, neutre ou alcalin à l'aide d'un agent oxydant qui est ajouté juste au moment de l'emploi à la composition tinctoriale ou qui est présent dans une composition oxydante appliquée simultanément ou séquentiellement de façon séparée.

25

30

5

10

15

20

Selon cette deuxième forme de mise en oeuvre du procédé de teinture de l'invention, on mélange de préférence, au moment de l'emploi, la composition tinctoriale décrite ci-dessus avec une composition oxydante contenant, dans un milieu approprié pour la teinture, au moins un agent oxydant présent en une quantité suffisante pour développer une coloration. Le mélange obtenu est ensuite appliqué sur les fibres kératiniques et on laisse poser pendant 3 à 50 minutes, de préférence 5 à 30 minutes, après quoi on rince, on lave au shampooing, on rince à nouveau et on sèche.

10

15

20

25

30

L'agent oxydant présent dans la composition oxydante telle que définie ci-dessus peut être choisi parmi les agents oxydants classiquement utilisés pour la teinture d'oxydation des fibres kératiniques, et parmi lesquels on peut citer le peroxyde d'hydrogène, le peroxyde d'urée, les bromates de métaux alcalins, les persels tels que les perborates et persulfates. Le peroxyde d'hydrogène est particulièrement préféré.

Le pH de la composition oxydante renfermant l'agent oxydant tel que défini ci-dessus est tel qu'après mélange avec la composition tinctoriale, le pH de la composition résultante appliquée sur les fibres kératiniques varie de préférence entre 3 et 12, et encore plus préférentiellement entre 5 et 11. Il est ajusté à la valeur désirée au moyen d'agents acidifiants ou alcalinisants habituellement utilisés en teinture des fibres kératiniques et tels que définis précédemment.

La composition oxydante telle que définie ci-dessus peut également renfermer divers adjuvants utilisés classiquement dans les compositions pour la teinture des cheveux et tels que définis précédemment.

La composition qui est finalement appliquée sur les fibres kératiniques peut se présenter sous des formes diverses, telles que sous forme de liquides, de crèmes, de gels, ou sous toute autre forme appropriée pour réaliser une teinture des fibres kératiniques, et notamment des cheveux humains.

Un autre objet de l'invention est un dispositif à plusieurs compartiments ou "kit" de teinture ou tout autre système de conditionnement à plusieurs compartiments dont un premier compartiment renferme la composition tinctoriale telle que définie ci-dessus et un second compartiment renferme la composition oxydante telle que définie ci-dessus. Ces dispositifs peuvent être équipés d'un moyen permettant de délivrer sur les cheveux le mélange souhaité, tel que les dispositifs décrits dans le brevet FR-2 586 913 au nom de la demanderesse.

Les exemples qui suivent sont destinés à illustrer l'invention.

EXEMPLES 1 À 4 (teintures en milieu alcalin)

On réalise les formulations colorantes suivantes :

5	·		
	- 4,5-diaminopyrazole	5 x 10) ⁻³ mole
	- Coupleur	5 x 10) ⁻³ mole
	- Alcool oléïque polyglycérolé à 2 moles de glycérol	4,0	g
	- Alcool oléïque polyglycérolé à 4 moles de glycérol		
10	à 78% de matières actives (M.A.)	5,7	g M.A.
	- Acide oléïque	3,0	g
	- Amine oléïque à 2 moles d'oxyde d'éthylène vendue		
	sous la dénomination commerciale ETHOMEEN 012		
	par la société AKZO	7,0	g
15	- Laurylamino succinamate de diéthylaminopropyle,		
	sel de sodium à 55% de M.A.	3,0	g M.A.
	- Alcool oléïque	5,0	g
	- Diéthanolamide d'acide oléïque	12,0	g
	- Propylèneglycol	3,5	g
20	- Alcool éthylique	7,0	g
,	- Dipropylèneglycol	0,5	g .
	- Monométhyléther de propylèneglycol	9,0	g
	- Métabisulfite de sodium en solution aqueuse		
	à 35% de M.A.	0,45	5g M.A.
25	- Acétate d'ammonium	0,8	g
	- Antioxydant, séquestrant	.q.s.	-
	- Parfum, conservateur	q.s.	
	- Ammoniaque à 20% de NH ₃	100	g
	pH = 9,5		
30	M.A. signifie "matière active"		

BNSDOCID: <WO_____0246165A1_f_>

TEINTURES À pH ALCALIN				
Exemples	Base	Coupleur		
1	4,5-diamino-1-(2-méthoxy-éthyl) pyrazole, dichlorhydrate	6-chloro-2-méthyl-5- aminophénol		
2	4,5-diamino-1-(2'-méthoxy-éthyl) pyrazole, dichlorhydrate	2,4-diamino-1-(ß-hydroxyéthyloxy) benzène, dichlorhydrate		
3	4-amino-1-(2'-méthoxyéthyl)-5- méthylaminopyrazole, dichlorhydrate	6-chloro-2-méthyl-5- aminophénol		
4	4-amino-1-(2'-méthoxyéthyl)-5- méthylaminopyrazole, dichlorhydrate	2,4-diamino-1-(ß-hydroxyéthyloxy) benzène, dichlorhydrate		

Au moment de l'emploi, on mélange chaque composition tinctoriale poids pour poids, avec une solution d'eau oxygénée à 20 volumes (6% en poids) dont le pH a été ajusté à environ 2,5 avec de l'acide orthophosphorique.

Le mélange est appliqué sur des cheveux gris à 90% de blancs, naturels ou permanentés, à raison de 5 g pour 0,5 g de cheveux, pendant 30 min.

Les cheveux sont ensuite rincés, lavés avec un shampooing standard et séchés.

La couleur des mèches a été évaluée dans le système L*a*b*, sur cheveux blancs et permanentés, au moyen d'un spectrophotomètre CM 2002 MINOLTA.

19.7

15

5

Dans l'espace L*a*b*, la clarté est indiquée par la valeur L* sur une échelle de 0 à 100 alors que la teinte et la saturation sont exprimées par a* et b*: a* et b* indiquent deux axes de couleur, a* l'axe rouge-vert et b* l'axe jaune-bleu.

5

Selon ce système, plus la valeur de L est élevée, plus la couleur est claire et peu intense. Inversement, plus la valeur de L est faible, plus la couleur est foncée ou très intense.

10

Exemples	Cheveux l	Cheveux blancs naturels			Cheveux blancs permanentés		
	L*	a*	b*	L*	a*	b*	
Exemple 1	39,47	30,8	16,2	33,62	32,8	17,29	
Exemple 2	25,86	23,5	0,93	19,29	19,0	1,35	
Exemple 3	36,43	28,3	1,48	29,32	30,3	1,98	
Exemple 4	25,75	14,8	-8,36	19,53	13,2	-8,02	

Les 4,5-diaminopyrazoles selon l'invention permettent donc d'obtenir des nuances intenses et chromatiques à pH alcalin.

10

EXEMPLES 5 ET 6 (Teintures en milieu neutre)

On réalise les mêmes formulations que ci-dessus en remplaçant l'ammoniaque par de l'acide citrique en une quantité telle que le pH soit égal à 7.

TEINTURES À PH NEUTRE				
Exemples	Base	Coupleur		
5	4,5-diamino-1-(2'-méthoxy-éthyl) pyrazole dichlorhydrate	2-méthyl-5-aminophénol		
6	4,5-diamino-1-(2'-méthoxy-éthyl) pyrazole dichlorhydrate	2-méthyl-5-aminophénol		

On teint des mèches de cheveux gris à 90% de blancs naturels et permanentés avec les compositions tinctoriales 5 et 6 ci-dessus de la même façon que pour la teinture à pH alcalin.

On obtient les nuances suivantes :

Exemples	Cheveux blancs naturels		Cheveux	blancs per	manentés	
	L*	a*	b*	L*	a*	b*
Exemple 5	43,29	17,4	18,0	35,02	26,8	23,56
Exemple 6	42,43	18,6	8,61	32,91	27,2	9,82

A pH neutre, les 4,5-diaminopyrazoles selon l'invention permettent d'obtenir des nuances intenses.

REVENDICATIONS

1. Dérivés de diaminopyrazole de formule :

$$\begin{array}{c|c}
NH_{2} \\
N \\
N \\
N \\
R_{1}
\end{array}$$
(I)

5

10

15

20

25

dans laquelle:

R₁ désigne un radical alkyle en C₁-C₆ ou alcényle en C₂-C₆, de préférence jusqu'à C₄, linéaire ou ramifié, portant au moins un substituant choisi parmi OR, NHR, NRR', SR, SOR, SO₂R, COOH, CONH₂, CONRR', PO(OH)₂, SH, SO₃X, un hétérocycle non cationique, Cl, Br ou I,

X désigne H, Na, K ou NH₄,

R et R', identiques ou différents, désignent un radical alkyle en C₁-C₆ ou alcényle en C₂-C₆, de préférence jusqu'à C₄, linéaire ou ramifié, non substitué ou substitué par un ou plusieurs groupes fonctionnels choisis parmi OH, NH₂, OR, NHR, NRR', SR, SOR, SO₂R, COOH, CONH₂, CONRR', PO(OH)₂, SH, SO₃X, un hétérocycle non cationique, Cl, Br ou I, X, R et R' ayant les définitions indiquées ci-dessus,

R₂ désigne H, ou un radical alkyle en C₁-C₆ ou alcényle en C₂-C₆, de préférence jusqu'à C₄, linéaire ou ramifié, non substitué ou substitué par un ou plusieurs groupes fonctionnels choisis parmi OH, NH₂, OR, NHR, NRR', SR, SOR, SO₂R, COOH, CONH₂, CONRR', PO(OH)₂, SH, SO₃X, un hétérocycle non cationique, Cl, Br ou I, X, R et R' ayant les définitions indiquées ci-dessus, et leurs sels physiologiquement acceptables.

2. Composés de formule (I) selon la revendication 1 caractérisés par le fait que les sels physiologiquement acceptables sont des sels d'acides choisis parmi les chlorhydrates, les bromhydrates, les sulfates, les tartrates, les lactates ou les acétates, ou des sels de bases choisies parmi la soude, la potasse, l'ammoniaque, les amines et alcanolamines.

10

15

- 3. Composés de formule (I) selon la revendication 1 ou 2, caractérisés par le fait que R₁ est un radical alkyle en C₁-C₃ linéaire, substitué par un groupe SO₃H, COOH, CONH₂, méthoxy, 2-hydroxyéthyloxy, 2-hydroxyéthylamino, mono- ou diméthylamino, pyrrolidin-1-yle -3-ol, imidazolidin-1-yle, pipérazin-1-yle, pipérazin-1-yl-éthanol, tétrahydrofuran-2-yle ou tétrahyropyran-2-yle et R₂ désigne H, méthyle, éthyle, 2-hydroxyéthyle, 2-méthoxyéthyle, 2-aminoéthyle ou carboxyméthyle.
- 4. Composé de formule (I) selon l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisé par le fait qu'il est le 4,5-diamino-1-(2'-méthoxyéthyl)-pyrazole ou le 4-amino-1-(2'-méthoxyéthyl)-5-méthylaminopyrazole ou l'un de leurs sels d'acides physiologiquement acceptables.
- 5. Composition pour la teinture d'oxydation des fibres kératiniques et en particulier des fibres kératiniques humaines telles que les cheveux, caractérisée par le fait qu'elle contient, dans un milieu approprié pour la teinture, au moins comme base d'oxydation un 4,5-diaminopyrazole de formule (I):

$$\begin{array}{c|c}
NH_2 \\
N & N \\
N & N \\
R_1 & R_2
\end{array}$$
(I)

dans laquelle:

20 R. dé

R₁ désigne un radical alkyle en C₁-C₆ ou alcényle en C₂-C₆, de préférence jusqu'à C₄, linéaire ou ramifié, portant au moins un substituant choisi parmi OR, NHR, NRR', SR, SOR, SO₂R, COOH, CONH₂, CONRR', PO(OH)₂, SH, SO₃X, un hétérocycle non cationique, Cl, Br ou I,

X désigne H, Na, K ou NH4,

R et R', identiques ou différents, désignent un radical alkyle en C₁-C₆ ou alcényle en C₂-C₆, de préférence jusqu'à C₄, linéaire ou ramifié, non substitué ou substitué par un ou plusieurs groupes fonctionnels choisis parmi OH, NH₂, OR, NHR, NRR', SR, SOR, SO₂R, COOH, CONH₂, CONRR', PO(OH)₂, SH, SO₃X, un hétérocycle non cationique, Cl, Br ou T, X, R et R' ayant les définitions indiquées ci-dessus,

10

15

20

25

30

R₂ désigne H, ou un radical alkyle en C₁-C₆ ou alcényle en C₂-C₆, de préférence jusqu'à C₄, linéaire ou ramifié, non substitué ou substitué par un ou plusieurs groupes fonctionnels choisis parmi OH, NH₂, OR, NHR, NRR', SR, SOR, SO₂R, COOH, CONH₂, CONRR', PO(OH)₂, SH, SO₃X, un hétérocycle non cationique, Cl, Br ou I, X, R et R' ayant les définitions indiquées ci-dessus,

ou l'un de ses sels d'addition avec un acide ou avec une base physiologiquement acceptable.

- 6. Composition selon la revendication 5, caractérisée par le fait qu'elle contient de 0,001 à 10% en poids d'au moins un diaminopyrazole de formule (I) ou de ses sels.
- 7. Composition selon la revendication 6, caractérisée par le fait qu'elle contient de 0,05 à 6% en poids, et de préférence 0,1 à 3% en poids, d'au moins un diaminopyrazole de formule (I) ou de ses sels.
- 8. Composition selon l'une quelconque des revendications 5 à 7, caractérisée par le fait que le milieu approprié pour la teinture (ou support) est constitué par de l'eau ou par un mélange d'eau et d'au moins un solvant organique choisi parmi les alcanols inférieurs en C₁-C₄, les polyols et éthers de polyols, les alcools aromatiques, les produits analogues et leurs mélanges.
- 9. Composition selon l'une quelconque des revendications 5 à 8, caractérisée par le fait qu'elle présente un pH compris entre 3 et 12.
- 10. Composition selon l'une quelconque des revendications 5 à 9, caractérisée par le fait qu'elle contient au moins une base d'oxydation additionnelle choisie parmi les paraphénylènediamines, les bisphénylalkylènediamines, les para-aminophénols, les ortho-aminophénols, des bases hétérocycliques différentes du diaminopyrazole de formule (I) et leurs sels d'addition avec un acide.
- 11. Composition selon la revendication 10, caractérisée par le fait que la ou les bases d'oxydation additionnelles représentent de 0,0005 à 12% en poids du poids total de la composition tinctoriale.
- 12. Composition selon l'une quelconque des revendications 5 à 11, caractérisée par le fait qu'elle contient au moins un coupleur et/ou au moins un colorant direct.
- 13. Composition selon la revendication 12, caractérisée par le fait que le ou les coupleurs sont choisis parmi les métaphénylènediamines, les méta-

aminophénols, les métadiphénols, les dérivés mono- ou polyhydroxylés du naphtalène et les coupleurs hétérocycliques et leurs sels d'addition avec un acide.

14. Composition selon l'une quelconque des revenications 12 ou 13, caractérisée par le fait que le ou les coupleurs représentent de 0,0001 à 10% en oids du poids total de la composition tinctoriale.

15. Composition selon l'une quelconque des revendications 5 à 14, caractérisée par le fait que les sels d'addition avec un acide sont choisis parmi les chlorhydrates, les bromhydrates, les sulfates, les tartrates, les lactates et les acétates et les sels d'addition avec une base sont choisis parmi ceux obtenus avec la soude, la potasse, l'ammoniaque ou les amines.

16.Procédé de teinture des fibres kératiniques et en particulier des fibres kératiniques humaines telles que les cheveux, caractérisé par le fait que l'on applique sur ces fibres au moins une composition tinctoriale telle que définie à l'une quelconque des revendications 5 à 16, pendant un temps suffisant pour développer la coloration désirée, soit à l'air, soit à l'aide d'un agent oxydant, éventuellement en présence de catalyseurs d'oxydation.

17. Procédé selon la revendication 16, caractérisé par le fait que la coloration est révélée au seul contact de l'oxygène de l'air.

18. Procédé selon la revendication 16 caractérisée par le fait que l'on révèle la couleur à pH acide, neutre ou alcalin à l'aide d'un agent oxydant qui est ajouté juste au moment de l'emploi a la composition tinctoriale ou qui est présent dans une composition oxydante appliquée simultanément ou séquentiellement de façon séparée.

19. Procédé selon la revendication 16 ou 18, caractérisée par le fait que l'agent oxydant est chois parmi le peroxyde d'hydrogène, le peroxyde d'urée, les bromates de métaux alcalins, les persels tels que les perborates et persulfates.

20 Dispositif à plusieurs compartiments, ou "kit" de teinture à plusieurs compartiments, dont un premier compartiment renferme une composition tinctoriale telle que définie à l'une quelconque des revendications 5 à 15 et un second compartiment renferme une composition oxydante.

16.9

10

5

20

15

30

25

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

inte nai Application No PCT/FR 01/03778

A. CLASSI IPC 7	FICATION OF SUBJECT MATTER C07D231/38 A61K7/13 C07D403/	06 C07D405/06	
	o International Patent Classification (IPC) or to both national classifical	ion and IPC	
	SEARCHED	n elembols)	
IPC 7	ocumentation searched (classification system followed by classificatio CO7D A61K	ii Syllibois)	
Documenta	tion searched other than minimum documentation to the extent that ${f s}$.	ich documents are included in the fields sea	arched
	data base consulted during the international search (name of data base) ternal, CHEM ABS Data, WPI Data	e and, where practical, search terms used)	
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the rele	evant passages	Relevant to claim No.
Х	WO 00 43367 A (OREAL ;LAGRANGE AL TERRANOVA ERIC (FR)) 27 July 2000 (2000-07-27) page 3, line 8,9; claim 1	AIN (FR);	1–20
X	WO 96 34591 A (OREAL) 7 November 1996 (1996-11-07) claim 1		1-20
Х	DE 200 13 156 U (WELLA) 23 November 2000 (2000-11-23) claim 1		1–20
A	WO 94 08970 A (WELLA AG; NEUNHOEF (DE); GERSTUNG STEFAN (DE); CLAUS 28 April 1994 (1994-04-28) claims	FER HANS SEN THO)	1,5
		-/	
X Fur	ther documents are listed in the continuation of box C.	χ Patent family members are listed	in annex.
"A" docum	ategories of ciled documents : nent defining the general state of the art which is not idered to be of particular relevance	*T* later document published after the interpretation or priority date and not in conflict with cited to understand the principle or the invention	eory underlying the
filing 'L' docum which	nent which may throw doubts on priority claim(s) or In is cited to establish the publication date of another	 X* document of particular relevance; the cannot be considered novel or cannot involve an inventive step when the di Y* document of particular relevance; the 	of be considered to becoment is taken alone claimed invention
O docum other *P* docum	on or other special reason (as specified) nent referring to an oral disclosure, use, exhibition or r means nent published prior to the international filing date but	cannot be considered to involve an in document is combined with one or ments, such combination being obvious in the art.	nventive step when the lore other such docu- ous to a person skilled
	than the priority date claimed a actual completion of the international search	*&* document member of the same paten Date of mailing of the international se	
1	27 February 2002	15/03/2002	Migran .
Name and	maiting address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2	Authorized officer	
	NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni, Fax: (+31-70) 340-3016	De Jong, B	

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inte nal Application No
PCT/FR 01/03778

ategory •	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passage	ges Relevant to claim No.
	DE 42 34 885 A (WELLA AG) 21 April 1994 (1994-04-21) cited in the application claims	1,5
		
		, .
		Wig i

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

inte nal Application No
PCT/FR 01/03778

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
WO 0043367	Α	27-07-2000	FR	2788521 A1	21-07-2000
0010007		2, 3, 2000	ΑÜ	3054400 A	07-08-2000
			BR	0008896 A	15-01-2002
			CZ	20012399 A3	16-01-2002
			EP	1147090 A1	24-10-2001
			WO	0043367 A1	27-07-2000
					
WO 9634591	Α	07-11-1996	FR	2733749 A1	08-11-1996
			AT	156998 T	15-09-1997
			BR	9608393 A	04-05-1999
			CA	2217333 A1	07-11-1996
			DE	69600054 D1	25-09-1997
			DE	69600054 T2	15-01-1998
			EP	0740931 A1	06-11-1996
			ES	2109111 T3	01-01 -1998
			WO	9634591 A1	07-11-1996
			JP	2000186226 A	04-07-2000
			JP	3128245 B2	29-01-2001
			JP	10506672 T	30-06-1998
			PL ·	323132 A1	16-03-1998
			US	6338741 B1	15-01-2002
			US	6099592 A	08-08-2000
DE 20013156	U	19-10-2000	DE	20013156 U1	19-10-2000
WO 9408970	Α	28-04-1994	DE	4234887 A1	21-04-1994
			BR	9305676 A	20-12-1994
			WO	9408970 A1	28-04-1994
			ΕP	0618903 A1	12-10-1994
			ES	2061428 T1	16-12-1994
			JP	7502541 T	16-03-1995
			US	5534267 A	09-07-1996
DE 4234885	Α	21-04-1994	DE	4234885 A1	21-04-1994
DE 4234885			BR	9305675 A	20-12-1994
VE 4234885					28-04-1994
DE 4234885			WO	9408969 A1	20-04-1994
DE 4234885			WO EP	0618902 A1	12-10-1994
DE 4234885			EP		
DE 4234885				0618902 A1	12-10-1994

Form PCT/ISA/210 (patent family annex) (July 1992)

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Dei Internationale No PCT/FR 01/03778

A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE CIB 7 CO7D231/38 A61K7/ A61K7/13 C07D403/06 C07D405/06 Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fols seton la classification nationale et la CIB B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement) C07D A61K CIB 7 Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquets a porté la recherche Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si réalisable, termes de recherche utilisés) EPO-Internal, CHEM ABS Data, WPI Data C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS Catégorie 1 Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents no, des revendications visées χ WO 00 43367 A (OREAL ; LAGRANGE ALAIN (FR); 1-20 TERRANOVA ERIC (FR)) 27 juillet 2000 (2000-07-27) page 3, ligne 8,9; revendication 1 X WO 96 34591 A (OREAL) 1-20 7 novembre 1996 (1996-11-07) revendication 1 X DE 200 13 156 U (WELLA) 1-20 23 novembre 2000 (2000-11-23) revendication 1 WO 94 08970 A (WELLA AG ; NEUNHOEFFER HANS Α 1,5 (DE); GERSTUNG STEFAN (DÉ); CLAUSEN THO) 28 avril 1994 (1994-04-28) revendications -/--Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe Catégories spéciales de documents cités: °T° document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention "A" document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent E document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date "X" document particulièrement pertinent; l'inven tion revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément 'L' document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée) document particulièrement perlinent; l'inven tion revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier "O" document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens *P* document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée *&* document qui fait partie de la même famille de brevets Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale 27 février 2002 15/03/2002 19.19 E Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale Fonctionnaire autorisé Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tet. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016 De Jong, B

Formulaire PCT/ISA/210 (deuxième feuille) (juillet 1992)

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Den Internationale No
PCT/FR 01/03778

C.(suite) DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS							
Catégorie °	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indicationdes passages pertinents	no. des revendications visées					
А	DE 42 34 885 A (WELLA AG) 21 avril 1994 (1994-04-21) cité dans la demande revendications	1,5					
		-					
		Willy ?					

Formulaire PCT/ISA/210 (suite de la deuxième feuille) (juillet 1992)

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Des Internationale No PCT/FR 01/03778

	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	·	PCI/FR 01/03//8		
Document brevet cité au rapport de recherche		Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)		Date de publication
WO 0043367	A	27-07-2000	FR	2788521 A1	21-07-2000
			ΑÜ	3054400 A	07-08-2000
			BR	0008896 A	15-01-2002
			CZ	20012399 A3	16-01-2002
			ĒΡ	1147090 A1	24-10-2001
			WO	0043367 A1	27-07-2000
110.0004504					27 07-2000
WO 9634591	Α	07-11-1996	FR	27337 49 A1	08-11-1996
			ΑT	156998 T	15-09-1997
			BR	9608393 A	04-05-1999
			CA	2217333 A1	07-11-1996
			ÐΕ	69600054 D1	25-09-1997
			DE	69600 054 T2	15-01-1998
			EP	0740931 A1	06-11-1996
			ES	2109111 T3	01-01-1998
			MO	9634591 A1	07-11-1996
			JP	2000186226 A	04-07-2000
			JP	3128245 B2	29-01-2001
			JP	10506672 T	30-06-1998
•			PL US	323132 A1	16-03-1998
			US	6338741 B1	15-01-2002
				6099592 A	08-08-2000
DE 20013156	U	19-10-2000	DE	20013156 U1	19-10-2000
WO 9408970	Α	28-04-1994	DE	4234887 A1	21-04-1994
			BR	9305676 A	20-12-1994
			WO	9408970 A1	28-04-1994
			EP	0618903 A1	12-10-1994
			ES	2061428 T1	16-12-1994
			JP	7502541 T	16-03-1995
			US	5534267 A	09-07-1996
DE 4234885	Α	21-04-1994	DE	4234885 A1	21 04 1024
		· · ••JT	BR	9305675 A	21-04-1994
			MO	9408969 A1	20-12-1994
		•	EP	0618902 A1	28-04-1994 12-10-1994
			ES	2060574 T1	01-12-1994
				7500510	
			JP	7502542 T	16-03-1995

Formulaire PCT/ISA/210 (annexe familles de brevets) (juillet 1992)

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.

This Page Blank (uspto)